

6/7/1

DIALOG(R) File 351:Derwent WPI

(c) 2003 Thomson Derwent. All rts. reserv.

011495223 **Image available**

WPI Acc No: 1997-473136/199744

New compounds for e.g. dental cements - comprise polymerisable polyfunctional vinyl cyclopropane derivatives, and contain no groups in the polymer chain that are susceptible to hydrolysis or enzyme attack

Patent Assignee: IVOCLAR AG (IVOC-N); IVOCLAR VIVADENT AG (IVOC-N)

Inventor: MOSZNER N; RHEINBERGER V; ZEUNER F; RHEINBERGER V D

Number of Countries: 011 Number of Patents: 010

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week
EP 798286	A1	19971001	EP 97250079	A	19970317	199744 B
DE 19612004	A1	19971016	DE 1012004	A	19960318	199747
CA 2199568	A	19970918	CA 2199568	A	19970310	199815
JP 10045661	A	19980217	JP 9765062	A	19970318	199817
DE 19612004	C2	19980528	DE 1012004	A	19960318	199825
US 5886212	A	19990323	US 97818849	A	19970317	199919
JP 3002152	B2	20000124	JP 9765062	A	19970318	200009
EP 798286	B1	20010725	EP 97250079	A	19970317	200143
DE 59704097	G	20010830	DE 504097	A	19970317	200152
			EP 97250079	A	19970317	
CA 2199568	C	20020226	CA 2199568	A	19970310	200224

Priority Applications (No Type Date): DE 1012004 A 19960318

Patent Details:

Patent No	Kind	Land Pg	Main IPC	Filing Notes
EP 798286	A1	G	C07C-069/743	
	Designated States (Regional):	AT CH DE FR GB IT LI SE		
DE 19612004	A1	12	C07C-013/04	
CA 2199568	A		C07C-069/743	
JP 10045661	A	13	C07C-049/527	
DE 19612004	C2		C07C-013/04	
US 5886212	A		C07C-069/743	
JP 3002152	B2	12	C07C-069/743	Previous Publ. patent JP 10045661
EP 798286	B1	G	C07C-069/743	
	Designated States (Regional):	AT CH DE FR GB IT LI SE		
DE 59704097	G		C07C-069/743	Based on patent EP 798286
CA 2199568	C	E	C07C-069/743	

Abstract (Basic): EP 798286 A

Multifunctional vinyl cyclopropane derivatives of formula (I) and their stereoisomers and mixtures are claimed. In (I), R₁ = H, 1-12C alkyl or 6-14C aryl ; R₂ = n-substituted 1-20C alkylene optionally with one or more chain C atoms replaced by O, S, N or NH, or n-substituted 6-14C arylene ; X = CO, CO-O, CO-S, CO-NR₃, SO₂ or single bond ; R₃ = H, 1-6C alkyl or 6-14C aryl ; Y = CO, CO-O, CO-S, CO-NR₄ or SO₂ ; R₄ = R₃ ; and n = 2-6.

Also claimed are (i) the preparation of (I), (ii) dental materials containing (I), and (iii) (co)polymers prepared by (co)polymerisation of (I).

USE - (I) are used as components in adhesives, cements, composites, moulded products or dental materials (claimed).

ADVANTAGE - Polymers prepared from (I) contain no groups in the polymer chain that are susceptible to hydrolysis or enzyme attack.

Dwg.0/0

Derwent Class: A14; A41; A96; D21; E14; E15; G03

International Patent Class (Main): C07C-013/04; C07C-049/527; C07C-069/743

International Patent Class (Additional): A61K-006/00; A61K-006/027;
A61K-006/083; C07C-002/00; C07C-049/557; C07C-067/03; C07C-067/343;
C07C-233/57; C07C-233/58; C07C-317/12; C07C-327/24; C07M-007-00;
C08F-020/20; C08F-020/38; C08F-020/54; C08F-022/00; C08F-028/02;
C08F-032/02; C08F-036/14; C08F-036/20; C09J-004/00; C09J-133/06;
C09J-133/24; C09J-141/00



P 42913

⑯ BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES
PATENTAMT

⑯ **Patentschrift**
⑯ **DE 196 12 004 C 2**

⑯ Int. Cl. 6:
C 07 C 13/04
C 07 C 2/00
A 61 K 6/027

⑯ Aktenzeichen: 196 12 004.7-41
⑯ Anmeldetag: 18. 3. 96
⑯ Offenlegungstag: 16. 10. 97
⑯ Veröffentlichungstag
der Patenterteilung: 28. 5. 98

Innerhalb von 3 Monaten nach Veröffentlichung der Erteilung kann Einspruch erhoben werden

⑯ Patentinhaber:
Ivoclar AG, Schaan, LI

⑯ Vertreter:
Uexküll & Stolberg, 22607 Hamburg

⑯ Erfinder:
Rheinberger, Volker, Dr., Vaduz, LI; Zeuner, Frank, Dr., Vaduz, LI; Moszner, Norbert, Prof. Dr., Eschen, LI

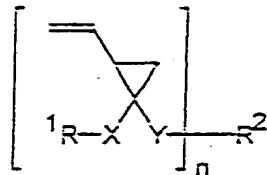
⑯ Für die Beurteilung der Patentfähigkeit in Betracht gezogene Druckschriften:

US 47 13 479
US 47 13 478

⑯ Multifunktionelle Vinylcyclopropan-Derivate

⑯ Multifunktionelle Vinylcyclopropan-Derivate der folgenden allgemeinen Formel (I), Stereoisomere davon und Gemische solcher Stereoisomeren

wobei R¹, R², R³, R⁴, X, Y und n unabhängig voneinan-



(I)

der die folgenden Bedeutungen haben:

R¹ = H, substituiertes oder unsubstituiertes C₁- bis C₁₂-Alkyl oder substituiertes oder unsubstituiertes C₆- bis C₁₄-Aryl;

R² = n-fach substituiertes C₁- bis C₂₀-Alkylen oder C₆- bis C₈-Cycloalkylen, das durch O, S, N oder NH unterbrochen sein kann, oder n-fach substituiertes C₆- bis C₁₄-Arylen;

X = CO, CO-O, CO-S, CO-NR³, SO₂ oder entfällt, wobei

Y = CO, CO-O, CO-S, CO-NR⁴ oder SO₂, wobei

R³ = H, C₁- bis C₆-Alkyl oder C₆- bis C₁₄-Aryl; und
R⁴ = H, C₁- bis C₆-Alkyl oder C₆- bis C₁₄-Aryl; und
n = 2 bis 6.

DE 196 12 004 C 2

Beschreibung

Die Erfindung betrifft multifunktionelle Vinylcyclopropan-Derivate, ein Verfahren zu deren Herstellung und deren Verwendung als Bestandteil eines Dentalmaterials.

5 Substituierte Vinylcyclopropane sind aus dem Stand der Technik bekannt. So beschreiben T. Takahashi et al. in J. Polym. Sci., Part B, 3 (1965), 251, daß es bei der radikalischen Polymerisation von Vinylcyclopropanen zur Bildung 1,5-
ringgeöffneter Verbindungen kommt, wobei radikalstabilisierende Substituenten in 1-Stellung die Ringöffnung begünstigen.

10 Weiter hat es sich gezeigt, daß 1,1-disubstituierte 2-Vinylcyclopropane, wie z. B. das flüssige 1,1-Bis(ethoxycarbonyl)- oder 1,1-Dicyano-2-vinylcyclopropan im Vergleich zu herkömmlichen Vinylmonomeren, wie Acrylnitril oder Methylmethacrylat, bei Polymerisation einen etwas geringeren Volumenschrumpf aufweisen. Allerdings wurde für speziell substituiertes Vinylcyclopropan, nämlich 1,1-Bis(phenoxy carbonyl)-2-vinylcyclopropan auch eine Volumenexpansion nach radikalischer Polymerisation festgestellt (vgl. J. Sugiyama et al., Macromolecules 27 (1994), 5543).

15 Bekannte ringöffnende Monomere, wie methylengruppenhaltige Spiroorthocarbonate, Spiroorthoester oder bicyclische Orthoester (vgl. R.K. Sadhir et al., Expanding Monomers, CRC Press, Boca Raton 1992) sind in der Regel feuchtigkeitsempfindlich, nur durch aufwendige Synthesen zugänglich und durch radikalische Polymerisation lediglich zu Polymeren mit geringer Molmasse verarbeitbar. Weiter führt die radikalische Polymerisation von Spiroorthocarbonaten oder Spiroorthoestern zu Polymeren mit Carbonat-Ether-Gruppen oder Ester-Ether-Gruppen in der Hauptkette. Diese Gruppen sind jedoch hydrolytisch oder enzymatisch einfach spaltbar, weshalb diese Polymere unter entsprechenden Bedingungen wenig stabil sind.

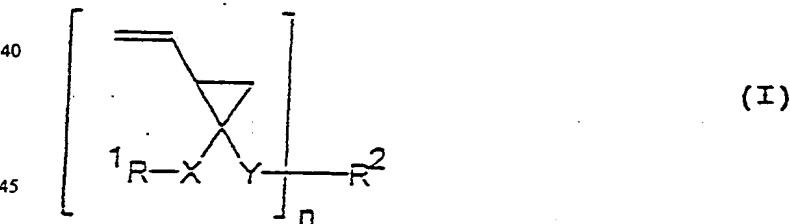
20 Bisher bekannte 1,1-disubstituierte 2-Vinylcyclopropane haben meist nur eine polymerisationsfähige Gruppe, so daß bei ihrer Polymerisation im Vergleich zu üblichen Vernetzmonomeren, z. B. auf Di(meth)acrylat-Basis, nur Polymere mit schlechteren mechanischen Eigenschaften hergestellt werden können. Vinylcyclopropane mit zwei polymerisationsfähigen Gruppen, wie z. B. 1-Vinyl-6,7-benzo-4,9-dioxaspiro[2.6]nonan (vgl. F. Sanda et al., Macromolecules 27 (1994), 1099) oder 1,10-Bis(vinyl)-4,8,12,15-tetraoxatrispiro[2.2.2.2]pentadecan (vgl. T. Okazaki et al., Macromolecules 28, (1995) 6026), die cyclische Acetale mit Vinylcyclopropan-Gruppen darstellen, sind zwar bekannt, sie ergeben bei der radikalischen Polymerisation jedoch ebenfalls Polymere mit hydrolytisch oder enzymatisch spaltbaren Ester-Bindungen in der Hauptkette.

25 Der Erfindung liegt demgemäß die Aufgabe zugrunde, Vinylcyclopropane zur Verfügung zu stellen, die radikalisch polymerisierbar sind, aufgrund ihrer Multifunktionalität zu vernetzten Polymeren führen, Polymere bilden, die keine hydrolytisch spaltbaren Gruppen in der Hauptkette tragen, und sich insbesondere als Komponente von Dentalmaterialien einsetzen lassen.

30 Diese Aufgabe wird durch die multifunktionellen Vinylcyclopropan-Derivate nach den Ansprüchen 1 und 2 gelöst.

35 Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind ebenfalls das Verfahren zur Herstellung der multifunktionellen Vinylcyclopropan-Derivate nach den Ansprüchen 3 und 4 sowie deren Verwendung nach den Ansprüchen 5 und 6.

Die erfindungsgemäßen multifunktionellen Vinylcyclopropan-Derivate sind Verbindungen der folgenden allgemeinen Formel (I), Stereoisomere davon und Gemische solcher Stereoisomeren



wobei R^1 , R^2 , R^3 , R^4 , X , Y und n unabhängig voneinander die folgenden Bedeutungen haben:

50 R^1 = H, substituiertes oder unsubstituiertes C_1 - bis C_{12} -Alkyl oder substituiertes oder unsubstituiertes C_6 - bis C_{14} -Aryl;

55 R^2 = n-fach substituiertes C_1 - bis C_{20} -Alkylen oder C_6 - bis C_8 -Cycloalkylen, das durch O, S, N oder NH unterbrochen sein kann, oder n-fach substituiertes C_6 - bis C_{14} -Arylen;

X = CO, CO-O, CO-S, CO-NR₃, SO₂ oder entfällt, wobei

R^3 = H, C_1 - bis C_6 -Alkyl oder C_6 - bis C_{14} -Aryl;

Y = CO, CO-O, CO-S, CO-NR⁴ oder SO₂, wobei

55 R^4 = H, C_1 - bis C_6 -Alkyl oder C_6 - bis C_{14} -Aryl; und

n = 2 bis 6.

Die bei dem Rest R^1 gegebenenfalls vorhandenen Substituenten sind insbesondere OH, Halogen, C_1 - bis C_6 -Alkoxy oder COOH, wobei es ebenfalls möglich ist, daß R^1 mehrfach substituiert ist. Sind mehrere Substituenten vorhanden, so können diese unabhängig voneinander gewählt werden.

60 Der Index n bei der allgemeinen Formel (I) bedeutet, daß die Gruppe R^2 n-fach mit dem in der Klammer angegebenen substituierten Vinylcyclopropan-Rest substituiert ist.

Weiter existieren für die oben angegebenen Variablen der Formel (I) unabhängig voneinander wählbare bevorzugte Definitionen, und diese sind wie folgt:

65 R^1 = H, substituiertes oder unsubstituiertes C_1 - bis C_6 -Alkyl oder substituiertes oder unsubstituiertes C_6 -Aryl;

R^2 = n-fach substituiertes C_1 - bis C_{12} -Alkylen, C_6 - bis C_{14} -Arylen oder C_6 - bis C_8 -Cycloalkylen;

X = CO-O;

R^3 = H oder C_1 - bis C_3 -Alkyl;

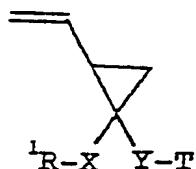
Y = CO-O;

R^4 = H oder C_1 - bis C_3 -Alkyl; und
 $n = 2$ oder 3.

Bevorzugte Verbindungen sind demgemäß solche, bei denen mindestens eine der Variablen der Formel (I) die vorstehend beschriebene bevorzugte Definition aufweist.

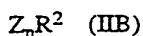
Üblicherweise liegen die erfindungsgemäßen Vinylcyclopropan Derivate als stereoisomeren Gemischen und insbesondere als Racemate vor.

Zur Herstellung der erfindungsgemäßen multifunktionellen Vinylcyclopropan-Derivate wird in der Weise vorgegangen, daß man ein Monovinylcyclopropan-Derivat der Formel (IIA)



(IIA)

mit einer n -fach funktionalisierten Kupplungskomponente der Formel (IIB)



unter Bildung der multifunktionellen Vinylcyclopropan-Derivate der Formel (I) umsetzt, wobei

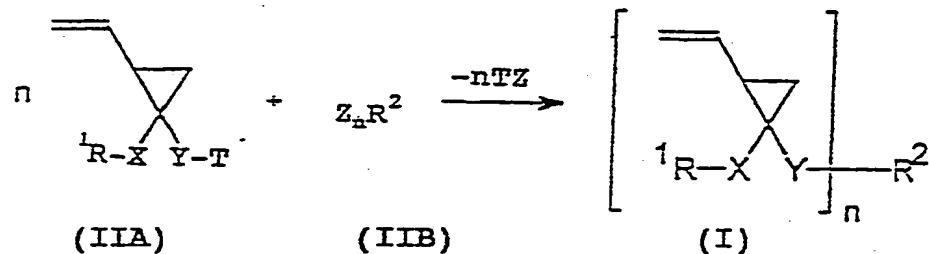
$T = H$ oder Halogen und

$Z =$ eine Abgangsgruppe

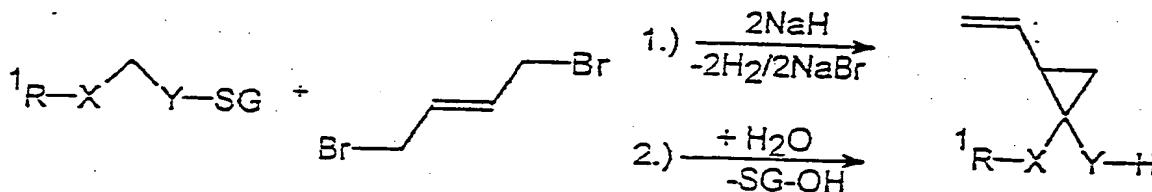
und die übrigen Variablen so wie vorstehend definiert sind.

Bevorzugte Beispiele für die Abgangsgruppe Z sind dabei OH, NH_2 oder Halogen.

Das erfindungsgemäße Herstellungsverfahren läßt sich demgemäß anhand der nachstehenden Reaktionsgleichung darstellen.

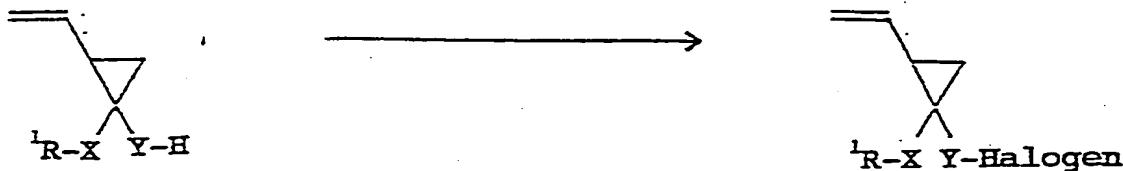


Dabei lassen sich Verbindungen der Formel (IIA) nach dem für die Herstellung von Vinylcyclopropanen bekannten Verfahren (vgl. US-A-4,713,478 und US-A-4,713,479) der Umsetzung von trans-1,4-Dihalogenbut-2-enen mit entsprechenden Malonsäurederivaten herstellen, wobei gegebenenfalls mit Schutzgruppen versehene Edukte eingesetzt werden müssen. Dieses Verfahren wird anhand eines Beispieles durch nachstehende Gleichungen illustriert.

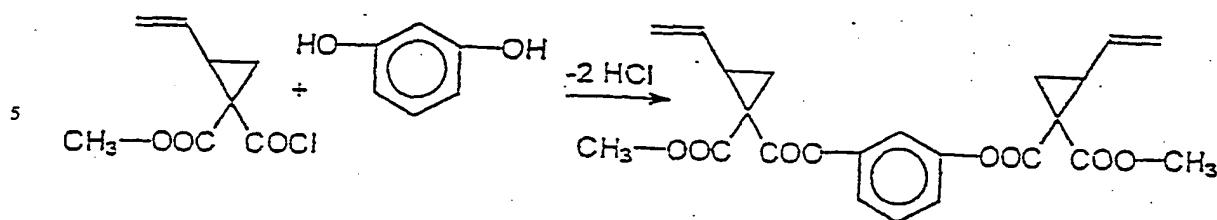


und gegebenenfalls

3.) anorganisches
Säurehalogenid

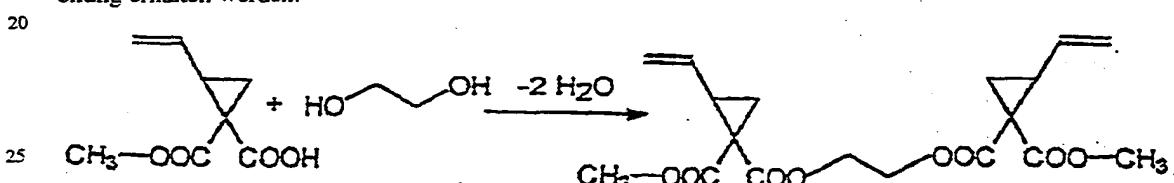


Mit dem erfindungsgemäßen Verfahren kann z. B. das difunktionelle Vinylcyclopropan (4) durch Veresterung von Resorcin mit 1-Methoxycarbonyl-1-chlorformyl-2-vinylcyclopropan, entsprechend nachstehender Reaktionsgleichung, erhalten werden:



(4)

15 Mit dem erfindungsgemäßen Verfahren kann weiter z. B. das difunktionelle Vinylcyclopropan (3) durch Veresterung von Ethylenglycol mit 2-Vinylcyclopropan-1,1-dicarbonsäuremonomethylester, der seinerseits durch Umsetzung von käuflichem Malonsäuredimethylester mit trans-1,4-Dibrombut-2-en und nachfolgender partieller Verseifung des gebildeten 2-Vinylcyclopropan-1,1-dicarbonsäuredimethylesters zugänglich ist, entsprechend nachstehender Reaktionsgleichung erhalten werden:

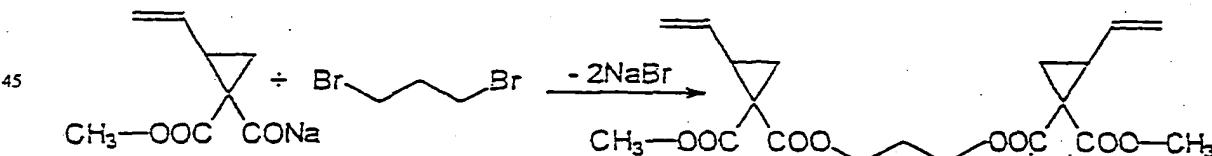


(3)

30 Als Kupplungskomponente (IIB) können insbesondere zwei- oder mehrwertige Hydroxyverbindungen, wie Ethylenglycol, Di- oder Triethylenglycol, Butylenglycol, 1,6-Hexandiol, Glycerin, Triethanolamin, Trimethylolpropantriol, Pentaerythrit oder Glucose, sowie Hydrochinon, Resorcin, Brenzkatechin oder Pyrogallol eingesetzt werden.

35 Darüber hinaus eignen sich auch di- oder multifunktionelle Amine, wie Ethylendiamin, Propylendiamin, Hexamethylenediamin sowie o-, p- oder m-Phenyldiamin.

36 Ferner können als Kupplungskomponente (IIB) auch insbesondere di- oder multifunktionelle organische Halogenverbindungen, wie z. B. 1,2-Dibromethan, 1,4-Dibrombutan, 1,10-Dibromdecan, 1,2,3-Tribrompropan, 1,4-Dibrombenzol oder 1,3,5-Tribrombenzol, eingesetzt werden. Diese Halogenverbindungen können z. B. mit dem Natriumsalz des Vinylcyclopropan-1,1-dicarbonsäuremonomethylesters zu dem entsprechenden erfindungsgemäßen Vinylcyclopropan-Derivat gemäß nachstehender Reaktionsgleichung umgesetzt werden.

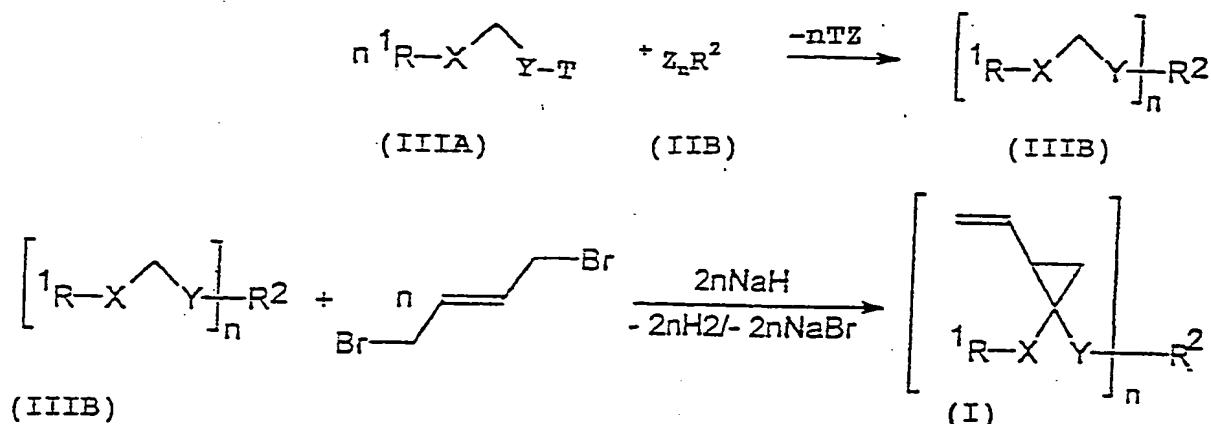


50 Neben dem zuvor beschriebenen Verfahren ist es auch möglich, daß zunächst durch Umsetzung der Verbindung (IIIA) mit n-fach funktioneller Kupplungskomponente (IIB) eine Zwischenstufe (IIIB) hergestellt wird, die dann durch Reaktion mit 1,4-Dibrombut-2-en in ein erfindungsgemäbes n-fach funktionelles Vinylcyclopropan-Derivat (I) gemäß folgender Reaktionsgleichung überführt wird:

55

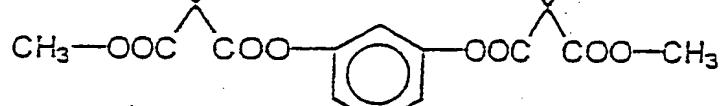
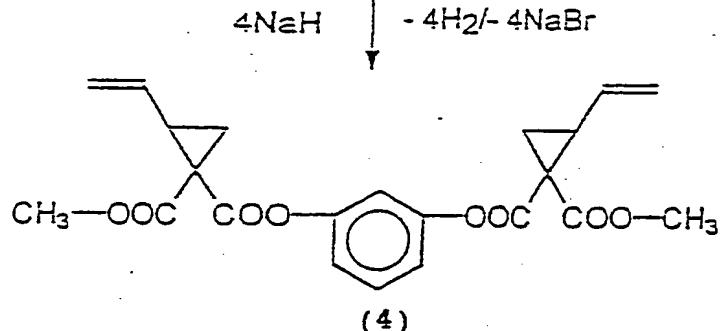
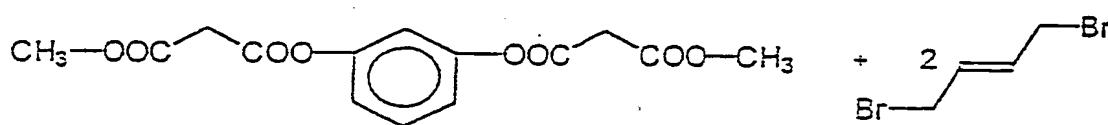
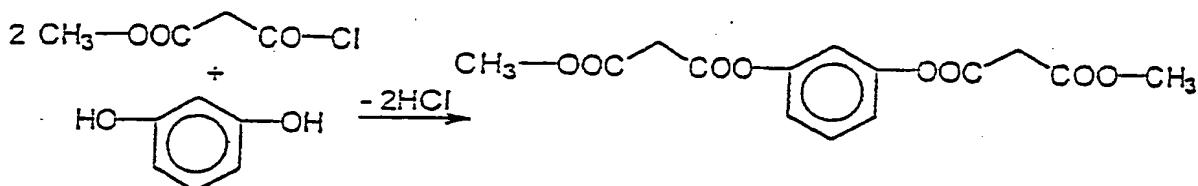
60

65



Bevorzugte Beispiele für die Verbindung (IIIA) sind dabei Malonsäurederivate.

Auf diese Weise kann z. B. das difunktionelle Vinylcyclopropan (4) dadurch hergestellt werden, daß man zunächst Resorcin mit Malonsäuremonomethylesterchlorid verestert und anschließend den gebildeten Ester mit 1,4-Dibrombut-2-en umsetzt, wie nachstehende Reaktionsgleichungen zeigen:



Aufgrund des Vorliegens von polymerisierbaren Gruppen eignen sich die erfindungsgemäßen multifunktionellen Vinylcyclopropan-Derivate als Ausgangsmaterialien für die Herstellung von Polymeren und Copolymeren. Dabei lassen sie sich mit den bekannten Methoden der radikalischen Polymerisation homopolymerisieren oder z. B. mit geeigneten Comonomeren copolymerisieren. Dabei erfolgt bei Verwendung herkömmlicher radikalischer Initiatoren weitestgehend eine Bildung von Polymeren und Copolymeren mit ringgeöffneten 1,5-Strukturen, was häufig zu einer Verringerung des Polymerisationszurückgangs führt.

Die Durchführung der radikalischen Polymerisation erfolgt mit den bekannten radikalischen Initiatoren (vgl. Encyclopedia of Polymer Science and Engineering, Vol. 13, Wiley-Interscience Publisher, New York 1988, Seiten 754 ff.). Insbesondere eignen sich hierfür Azoverbindungen, wie Azobis(isobutyronitril) (AIBN) oder Azobis-(4-cyan-valeriansäure), oder Peroxide, wie Dibenzoylperoxid, Dilauroylperoxid, tert.-Butylperoctoat, tert.-Butylperbenzoat oder Di(tert.-butyl)-peroxid.

Als Initiatoren für die Heißhärtung eignen sich vor allem Benzpinakol und 2,2'-Dialkylbenzpinakole.

Weiter können auch Photoinitiatoren (vgl. J.P. Fouassier, J.F. Rabek (Herausgeber), Radiation Curing in Polymer Science and Technology, Vol. II, Elsevier Applied Science, London und New York 1993) für die Polymerisation mit Uv-Licht oder Licht sichtbarer Wellenlängen, wie Benzoinether, Dialkylbenzilketale, Dialkoxyacetophenone, Acylphosphinoxide, α -Diketone, wie 9,10-Phenanthrenchinon, Diacetyl, Fural, Anisil, 4,4'-Dichlorbenzil und 4,4'-Dialkoxybenzil und Campherchinon verwendet werden.

Zur Beschleunigung der Initiierung durch Peroxide oder α -Diketone können insbesondere Kombinationen mit aroma-

tischen Aminen eingesetzt werden. Als Beschleuniger sind zudem Redoxsysteme einsetzbar, wie z. B. Kombinationen aus Benzoylperoxid, Lauroylperoxid oder Campherchinon mit Aminen, wie N,N-Dimethyl-p-toluidin, N,N-Dihydroxyethyl-p-toluidin oder strukturverwandten Aminen.

Die Vinylcyclopropane können insbesondere als Bestandteil von Adhäsiven, Zementen, Kompositen und Formkö-

5 pern sowie bevorzugt von Dentalmaterialien verwendet werden. Dabei ist es möglich, daß die Vinylcyclopropane in zu-
mindest teilweise polymerisierter Form vorliegen. Weitere Komponenten, mit denen die Vinylcyclopropane kombiniert
werden können, sind nachstehend erwähnt.

Die erfindungsgemäßen Vinylcyclopropan-Derivate lassen sich allein oder in Mischung mit herkömmlichen radikalisch
10 polymerisierbaren Comonomeren, insbesondere mit difunktionellen Vernetzernmonomeren, polymerisieren. Für die
Herstellung von Adhäsiven oder Dentalmaterialien sind besonders geeignete Comonomere vor allem vernetzende bi- oder
15 mehrfunktionelle Acrylate oder Methacrylate, wie z. B. Bisphenol-A-di(meth)-acrylat, Additionsprodukte von Methacrylsäure und Bisphenol-A-diglycidylether, Urethandimethacrylate, z. B. das Additionsprodukt aus Hydroxyethylmethacrylat und 2,2,4-Trimethylhexamethylenduisocyanat, Di-, Tri- oder Tetraethylenglycoldi(meth)acrylat, Decandioldi(meth)acrylat, Trimethylolpropantri(meth)acrylat, Pentaerythritter(meth)acrylat, Butandioldi(meth)acrylat, 1,10-Decandioldi(meth)acrylat und 1,12-Dodecandioldi(meth)acrylat.

10 Darüber hinaus können die erfindungsgemäßen Vinylcyclopropan-Derivate oder ihre Mischungen mit anderen Monomeren zur Verbesserung der mechanischen Eigenschaften mit organischen oder anorganischen Partikeln oder Fasern gefüllt werden. Bevorzugte anorganische partikuläre Füllstoffe sind anorphe kugelförmige Materialien auf der Basis von Mischoxiden aus SiO_2 , ZrO_2 und/oder TiO_2 , mikrofeine Füllstoffe, wie pyrogene Kieselsäure oder Fällungskieselsäure, sowie Makro- oder Minifüllstoffe, wie Quarz-, Glaskeramik- oder Glaspulver mit einer durchschnittlichen Teilchengröße von 0,01 bis 5 μm sowie röntgenopake Füllstoffe, wie Ytterbiumtrifluorid. Darüber hinaus können auch Glasfasern, Polyamid- oder Kohlenstoff-Fasern eingesetzt werden.

15 Schließlich können die erfindungsgemäßen Vinylcyclopropan-Derivaten auch weitere Komponenten zugesetzt werden, wie z. B. Stabilisatoren, UV-Absorber, Farbstoffe, Pigmente oder Gleitmittel.

20 Die erfindungsgemäßen multifunktionellen Vinylcyclopropan-Derivate eignen sich besonders als Bestandteil von Dentalmaterialien, z. B. von Dentaladhäsiven, Befestigungszementen oder Füllungskompositen sowie von Materialien für Inlays/Onlays oder Zähne oder von Verblendmaterialien für Kronen und Brücken. Solche erfindungsgemäßen Dentalmaterialien zeichnen sich durch einen geringen Polymerisationsschumpf und gute mechanische Eigenschaften aus. Sie können insbesondere auch bei Patienten mit (Meth)acrylat-Allergie eingesetzt werden. Da die polymerisierten erfindungsgemäßen Vinylcyclopropane darüber hinaus keine hydrolytisch spaltbaren Gruppen in der Hauptkette aufweisen, erweisen sie sich auch bei längerem Verbleib in der Mundhöhle als stabil, was bei Einsatz als Dentalmaterial naturgemäß von besonderem Vorteil ist.

25 Bevorzugte erfindungsgemäße Dentalmaterialien enthalten die folgenden Komponenten (a), (b), (c) und/oder (d):

30 (a) bis zu 99 Gew.-%, bevorzugt 10 bis 80 Gew.-% und besonders bevorzugt 20 bis 70 Gew.-% an den erfindungsgemäßen multifunktionellen Vinylcyclopropan-Derivaten,
(b) 0,01 bis 5 Gew.-%, besonders bevorzugt 0,1 bis 2,0 Gew.-% an Initiator,
(c) 0 bis 80 Gew.-%, bevorzugt 0 bis 60 Gew.-% und besonders bevorzugt 0 bis 50 Gew.-% an radikalisch polymerisierbaren Comonomeren,

35 (d) 0 bis 90 Gew.-%, besonders bevorzugt in Abhängigkeit von der Anwendung 0 bis 20 Gew.-% bei Adhäsiven, 20 bis 60 Gew.-% bei Zementen und 60 bis 85 Gew.-% bei Füllungskompositen an Füllstoffen.

40 Die Erfindung wird im folgenden anhand von Beispielen näher erläutert.

Beispiel 1

45 Synthese von 1,1,1-Tris[(2-vinyl-cyclopropan-1-carbonsäuremethylester-1-carbonyloxy)methyl]propan (2)

Synthese von 2-Vinylcyclopropan-1,1-dicarbonäure-monomethylester (1)

50

1. Stufe

In einem 100 ml Zweihalskolben mit Thermometer, Magnetrührer und CaCl_2 -Rohr werden 36,8 g (0,2 Mol) 2-Vinylcyclopropan-1,1-dicarbonsäuredimethylester, der aus Malonsäuredimethylester und trans-1,4-Dibrombut-2-en zugänglich ist (vgl. US-A-4,713,478 und US-A-4,713,479), in 65 ml Methanol gelöst, und die Lösung wird mit Eis-Wasser auf ca. 5°C gekühlt. Dann gibt man portionsweise 13,3 g (0,2 Mol) KOH so zu, daß die Temperatur nicht über 15°C steigt. Zur Vervollständigung der Reaktion wird 12 Stunden lang nachgerührt und dann am Rotationsverdampfer im Vakuum (50 mbar) bei 50°C eingeengt. Das erhaltene Öl (ca. 43 g) wird in 50 ml Wasser gelöst und unter Kühlung mit konzentrierter Salzsäure auf pH ca. 2-3 eingestellt. Man nimmt die organische Phase in 100 ml Diethylether auf, extrahiert noch zweimal mit je 100 ml Diethylether und trocknet die vereinigten Etherphasen über wasserfreiem Na_2SO_4 . Die Lösung wird mit 0,01 g Hydrochinonmonomethylester stabilisiert, im Vakuum eingeengt und im Feinvakuum getrocknet. Es ergeben sich 28,2 g (83% Ausbeute) einer farblosen Flüssigkeit.

Elementaranalyse

65

$\text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}_4$ (170,17)
Ber.: C 56,47; H 5,92.
Gef.: C 56,60; H 5,82.

IR (Film, cm^{-1})

665 (w), 729 (w), 769 (w), 806 (w), 838 (w), 863 (w), 921 (m, sh), 958 (w), 992 (w), 1145 (s), 1209 (s, sh), 1289 (m), 1333 (s, sh), 1440 (s, sh), 1737 (s, sh, sh), 2957 (m), 3018 (m, b, sh).

⁵ $^1\text{H-NMR}$ (90 MHz, CDCl_3)

1,93 und 2,03 (s, $2\times 1\text{H}$, CH_2 -Cyclopropan); 2,88–2,90 (q, 1H, CH-Cyclopropan); 3,86 (s, 3H, CH_3); 5,18–5,69 (m, 3H, $\text{CH}=\text{CH}_2$); 12,30 (s, 1H, COOH, H/D-Austausch).

¹⁰ 2. Stufe

Synthese von 1,1,1-Tris[(2-vinylcyclopropan-1-carbonsäuremethylester-1-carbonyloxy)methyl]propan (2)

In einem 100 ml Zweihalskolben mit Thermometer und CaCl_2 -Rohr werden 9,45 g (55,6 mMol) des in der 1. Stufe hergestellten Esters (1), 2,5 g (18,7 mMol) 1,1,1-Tris(hydroxymethyl)propan, 0,061 g (0,5 mMol) 4-Dimethylaminopyridin (DMAP) in 40 ml absolutem Methylenchlorid gelöst, und die Lösung wird mit Eis-Wasser auf 0 bis 5°C gekühlt. Unter Rühren und weiterem Kühlen werden portionsweise 11,45 g (55,6 mMol) N,N'-Dicyclohexylcarbodiimid (DCC) über einen Zeitraum von 1,5 Stunden zugegeben. Zur Vervollständigung der Reaktion röhrt man noch 8 Stunden lang nach. Der ausgefallene Niederschlag wird abgesaugt, mit etwas Methylenchlorid gewaschen, und die vereinigten organischen Phasen werden nacheinander mit 100 ml 0,5N HCl, 60 ml gesättigter Natriumbicarbonatlösung und 50 ml gesättigter Kochsalzlösung extrahiert. Nach dem Abdestillieren des Methylenchlorids am Rotationsverdampfer bei 30 bis 40°C erhält man ein farbloses Öl, das zur Abtrennung von restlichem N,N'-Dicyclohexylharnstoff in 10 ml Aceton gelöst und nach Filtrieren wieder eingeengt wird. Nach weiterer Trocknung im Feinvakuum erhält man 7,1 g (64% Ausbeute) eines klaren, farblosen, hochviskosen Öls.

Elementaranalyse

$\text{C}_{30}\text{H}_{38}\text{O}_{12}$ (590,62)

Ber.: C 61,01; H 6,48.

Gef. : C 61,02; H 6,97

IR (Film cm^{-1})

786 (w), 917 (m, sh), 992 (m), 1060 (w), 1130 (s), 1208 (s), 1268 (s), 1330 (s, sh), 1438 (m), 1520 (w), 1650 (w, sh), 1732 (s), 2954 (m, sh).

 $^1\text{H-NMR}$ (90 MHz, CDCl_3)

0,90 (t, 3H CH_3CH_2); 1,30–1,85 (m, 8H, CH_2 -Cyclopropan + CH_2CH_3); 2,55–2,75 (q, 3H, CH-Cyclopropan); 3,77 (s, 9H, CH_3O); 3,93–4,31 (q, 6H, CH_2O); 5,11–5,58 (m, 9H, $\text{CH}=\text{CH}_2$).

Beispiel 2

Synthese von 1,2-Bis(2-vinylcyclopropan-1-carbonsäuremethylester-1-carbonyloxy)ethan (3)

45

Man arbeitet analog zu der 2. Stufe von Beispiel 1 und setzt eine Lösung von 6,8 g (0,04 Mol) Ester (1), 1,25 g (0,02 Mol) absolutem Ethylenglykol und 0,061 g (0,5 mMol) DMAP in 20 ml Methylenchlorid mit 8,25 g (0,04 Mol) DCC um. Das erhaltene Öl wird im Feinvakuum unter Zugabe von etwas Phenothiazin destilliert, woraufhin 4,1 g (56% Ausbeute) eines farblosen Öls ($\text{KP}_{0,01 \text{ mbar}} = 155$ bis 160°C) erhalten werden.

50

Elementaranalyse

$\text{C}_{18}\text{H}_{22}\text{O}_8$ (366,37)

Ber.: C 59,01; H 6,05.

Gef. : C 59,30; H 6,30.

55

IR (Film, cm^{-1})

786 (w), 920 (w), 1132 (s), 1208 (s), 1270 (s), 1332 (s, sh), 1439 (m), 1645 (w), 1732 (s), 2956 (w, sh).

60

 $^1\text{H-NMR}$ (90 MHz, CDCl_3)

1,52–1,83 (m, $2\times 2\text{H}$, CH_2 -Cyclopropan); 2,48–2,80 (q, $2\times 1\text{H}$, CH-Cyclopropan); 3,75 (s, $2\times 3\text{H}$, CH_3); 4,40 (s, 4H, $\text{OCH}_2\text{C}-\text{H}_2\text{O}$); 5,12–5,60 (m, $2\times 3\text{H}$, $\text{CH}=\text{CH}_2$).

65

DE 196 12 004 C 2

Beispiel 3

Synthese von Bis(2-vinylcyclopropan-1,1-dicarbonsäuremethyl)resorcinylerster (4) – (Synthesevariante A)

5 Man arbeitet analog zu der 2. Stufe von Beispiel 1 und setzt eine Lösung von 17,0 g (0,1 Mol) Ester (1), 5,5 g (0,02 Mol) Resorcin und 0,3 g (2,5 mMol) DMAP in 60 ml Methylenchlorid mit 20,6 g (0,1 Mol) DCC um.
Das nach dem Abdestillieren des Methylenchlorids erhaltene Öl wird im Feinvakuum getrocknet. Nach einigen Tagen Stehen wird das Produkt (15,2 g, 73% Ausbeute) fest, wobei die Differentialscanningkalorimetrie (DSC) einen Schmelzbereich von 30–80°C ergibt.

10

Elementaranalyse

$C_{22}H_{22}O_8$ (414,41)

Ber.: C 63,76; H 5,35.

15 Gef.: C 63,51; H 5,55.

IR (Film, cm^{-1})

20 460 (w), 677 (m), 714 (w), 792 (m, sh), 829 (w), 918 (s), 962 (m), 997 (m), 1026 (w), 1054 (m), 1131 (s), 1202 (s, sh),
1260 (s, sh), 1324 (s, sh), 1440 (s), 1485 (m), 1600 (m), 1638 (m), 1730 (s), 1755 (s), 2955 (m, sh), 3011 (w), 3090 (w),
3460 (w, b).

$^1\text{H-NMR}$ (90 MHz, CDCl_3)

25 1,65–2,03 (m, 4H, CH_2 -Cyclopropan); 2,60–2,85 (q, 2H, CH-Cyclopropan); 3,82 (s, 6H, CH_3); 5,18–5,69 (m, 6H,
 $\text{CH}=\text{CH}_2$); 7,00–7,55 (m, 4H, CH-aromatisch).

Beispiel 4

Synthese von Bis(2-vinylcyclopropan-1,1-dicarbonsäuremethyl)resorcinylerster (4) – (Synthesevariante B)

1. Stufe

Bis(malonsäuremethyl)resorcinylerster

35 In einem 750 ml Sulfierkolben mit mechanischem Rührwerk, Thermometer, Calciumchloridrohr und Tropftrichter legt man eine Lösung von 22,2 g (0,2 Mol) Resorcin, 44,5 g (0,44 Mol) Triethylamin und 2,48 g (0,02 Mol) DMAP in 200 ml absolutem THF vor und tropft unter gutem Rühren bei 0 bis 5°C innerhalb 1 Stunde eine Lösung von 74,4 g (0,53 Mol) Malonsäuremonomethylesterchlorid in 200 ml THF zu. Man lässt auf Raumtemperatur erwärmen, röhrt das Reaktionsgemisch noch 5 Stunden lang nach, saugt das ausgefallene Triethylaminhydrochlorid ab, wäscht mit 200 ml Ether und extrahiert die vereinigten organischen Phasen 5x mit 100 ml 1N HCl, 8x mit 100 ml 10%iger Na_2CO_3 -Lösung und 5x mit 100 ml gesättigter NaCl-Lösung bis zu einer neutralen Reaktion. Es wird dann über wasserfreiem Na_2SO_4 getrocknet, am Rotationsverdampfer eingeeignet und im Feinvakuum bis zur Gewichtskonstanz getrocknet. Das erhaltene Rohprodukt (34,5 g) wird säulenchromatographisch gereinigt, wobei 9 g (Ausbeute 15%) reines Produkt erhalten werden.

Elementaranalyse

$C_{14}H_{14}O_8$ (310,26)

50 Ber.: C 54,20; H 4,55.

Gef.: C 54,64; H 4,47.

$^1\text{H-NMR}$ (90 MHz, CDCl_3)

55 3,60 (s, 4H, CH_2); 3,77 (s, 6H, CH_3); 7,0–7,5 (m, 4H, CH-aromatisch).

2. Stufe

Bis(2-vinyl-cyclopropandicarbonsäuremethyl)resorcinylerster (4)

60 In einem 250 ml Dreihalsrundkolben mit Rückflußkühler und Thermometer werden 12,44 g (30,5 mMol) Natriumhydrid als 60%ige Dispersion in Öl vorgelegt und unter Argon mit 50 ml absolutem Petrolether gewaschen. Der Petrolether wird dann abdekantiert. Man wiederholt diesen Vorgang zweimal und gibt schließlich 6,1 g (27,8 mMol) trans-1,4-Dibrom-2-but en und 90 ml absolutes THF zu. Danach tropft man unter Argon und bei Raumtemperatur innerhalb von 65 Minuten eine Lösung von 4,3 g (13,9 mMol) Bis(malonsäuremethyl)resorcinylerster in 90 ml THF zu und röhrt das erhaltene Reaktionsgemisch bei 65°C 4 Stunden lang. Dann engt man die erhaltene Suspension am Rotationsverdampfer bei 45°C zur Trockene ein, nimmt den Rückstand in 100 ml Diethylether auf und extrahiert 3x mit 100 ml gesättigter Na_2CO_3 -Lösung und 4x mit 100 ml gesättigter NaCl-Lösung. Die erhaltene gelbe, klare Etherphase wird über wasser-

freiem Na_2SO_4 getrocknet und am Rotationsverdampfer eingeengt. Der erhaltene Rückstand (4,2 g) wird mit je 50 ppm Di-tert.-butyl-kresol und Phenothiazin stabilisiert, im Feinvakuum 24 Stunden lang getrocknet und mittels Flash-Chromatographie gereinigt. Es werden 2,4 g Produkt (43% Ausbeute) erhalten, wobei das IR- und $^1\text{H-NMR}$ -Spektrum mit dem von Monomer (4) gemäß Beispiel 3 übereinstimmen.

5

Beispiel 5

Radikalische Homopolymerisation von Vinylcyclopropan-Derivat (4)

1,005 g (2,4 mmol) Vinylcyclopropan-Derivat (4) werden mit 95 mg (0,06 mmol) Azobis(isobutyronitril) versetzt, im Schlenkgefäß entgast und anschließend bei 65°C unter Argon polymerisiert. Nach 15 Stunden wird die Polymerisation durch Abkühlen und Zugabe von 20 ml Chloroform abgebrochen. Aus der Dichtedifferenz von Monomer und unlöslichem Polymerisat (Gelanteil 19,5%) konnte ein Polymerisationsschrumpf von lediglich ca. 9,5 Vol.-% berechnet werden.

10

15

Beispiel 6

Herstellung eines Dentalzementes auf der Basis von Vinylcyclopropan-Derivat (4)

Es wurden Kompositbefestigungszemente A) auf der Basis von einer konventionellen Methacrylatmischung, B) mit Gehalt an einem konventionellen monofunktionellen Vinylcyclopropan und C) mit Gehalt an dem erfundungsgemäßen difunktionellen Vinylcyclopropanderivat (4) hergestellt. Die Zemente hatten die aus Tabelle 1 ersichtlichen Zusammensetzungen. Aus den Zementen wurden Prüfkörper hergestellt, die zweimal 3 Minuten lang mit einer dentalen Lichtquelle, nämlich Spectramat (Fa. Vivadent) bestrahlt wurden.

20

Aus Tabelle 2 ist erkennbar, daß das Material A mit der konventionellen Methacrylatmischung den größten Polymerisationsschrumpf aufweist. Das Material C ist dagegen sowohl in den mechanischen Eigenschaften als auch im Polymerisationsschrumpf den Materialien A und B überlegen.

25

30

35

40

45

50

55

60

65

Tabelle 1

Zementzusammensetzung

	Komponenten	(A) Anteile (Gew.-%)	(B) Anteile (Gew.-%)	(C) Anteile (Gew.-%)
10	Urethandimethacrylat ¹⁾	31,6	31,6	31,6
15	Dodecandioldimethacrylat	7,80	-	-
20	Mono(vinylcyclopropan) ²⁾	-	7,80	-
25	Bis(vinylcyclopropan) (4)	-	-	7,80
30	Aerosil OX-50 ³⁾	41,42	41,42	41,42
35	Ytterbiumtrifluorid ⁴⁾	18,70	18,70	18,70
40	Campherchinon	0,24	0,24	0,24
	N,N-Diethyl-3,5-di- tert.-butylanilin	0,23	0,23	0,23
	3,5-Di-tert.-butylkre- sol	0,01	0,01	0,01

1) - Urethandimethacrylat aus 2 Mol 2-Hydroxyethylmethacrylat und 1 Mol 2,2,4-Trimethylhexamethylendiisocyanat-1,6.

2) - 1,1-Bis(phenoxy carbonyl)-2-vinylcyclopropan, welches analog der Literaturvorschrift (vgl. J. Sugiyama et al. Macromolecules 27, (1994) 5543) hergestellt wurde.

3) - Pyrogene Kieselsäure der Firma Degussa.
4) - von der Firma Rhone-Poulenc.

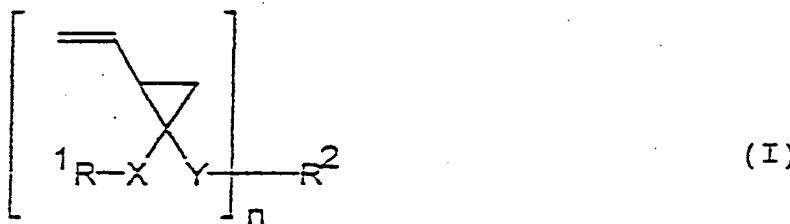
Tabelle 2

Zementeigenschaften

Materialeigenschaft	A	B	C
Polymerisations- schrumpf (Vol.-%)	4,9	2,0	1,0
Biegefestigkeit nach ISO 4049 (MPa)	86	49,5	88,5
Biege-E-Modul nach ISO 4049 (GPa)	3,19	1,73	4,44

Patentansprüche

1. Multifunktionelle Vinylcyclopropan-Derivate der folgenden allgemeinen Formel (I), Stereoisomere davon und Gemische solcher Stereoisomeren



wobei R^1 , R^2 , R^3 , R^4 , X, Y und n unabhängig voneinander die folgenden Bedeutungen haben:
 R^1 = H, substituiertes oder unsubstituiertes C_1 - bis C_{12} -Alkyl oder substituiertes oder unsubstituiertes C_6 - bis C_{14} -Aryl;
 R^2 = n-fach substituiertes C_1 - bis C_{20} -Alkylen oder C_6 - bis C_8 -Cycloalkylen, das durch O, S, N oder NH unterbrochen sein kann, oder n-fach substituiertes C_6 - bis C_{14} -Arylen;
X = CO, CO-O, CO-S, CO-NR³, SO₂ oder entfällt, wobei
 R^3 = H, C_1 - bis C_6 -Alkyl oder C_6 - bis C_{14} -Aryl;
Y = CO, CO-O, CO-S, CO-NR⁴ oder SO₂, wobei
 R^4 = H, C_1 - bis C_6 -Alkyl oder C_6 - bis C_{14} -Aryl; und
n = 2 bis 6.

2. Vinylcyclopropan-Derivate nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Variablen der Formel (I) unabhängig voneinander die folgenden Bedeutungen haben:

R^1 = H, substituiertes oder unsubstituiertes C_1 - bis C_6 -Alkyl oder substituiertes oder unsubstituiertes C_6 -Aryl;
 R^2 = n-fach substituiertes C_1 - bis C_{12} -Alkylen, C_6 - bis C_{14} -Arylen oder C_6 - bis C_8 -Cycloalkylen;
X = CO-O;
 R^3 = H oder C_1 - bis C_3 -Alkyl;
Y = CO-O;
 R^4 = H oder C_1 - bis C_3 -Alkyl; und
n = 2 oder 3.

3. Verfahren zur Herstellung der Vinylcyclopropan-Derivate gemäß Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man

(A) ein Monovinylcyclopropan-Derivat der Formel (IIA)



mit einer n-fach funktionalisierten Kupplungskomponente der Formel (IIB)

5 Z_nR^2 (IIIB)

unter Bildung der multifunktionellen Vinylcyclopropan-Derivate der Formel (I) umsetzt,
 oder
 (B) eine Verbindung der Formel (IIIA)



15 mit einer n-fach funktionalisierten Kupplungskomponente (IIIB)

15 Z_nR^2 (IIIB)

20 unter Bildung einer Zwischenstufe der Formel (IIIB)



umsetzt und dann (IIIB) mit 1,4-Dibrombut-2-en unter Bildung der multifunktionellen Vinylcyclopropan-Derivate der Formel (I) zur Reaktion bringt, wobei

25 T = H oder Halogen und

Z = eine Abgangsgruppe

und die übrigen Variablen so wie in Anspruch 1 definiert sind.

4. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß Z = OH, NH₂ oder Halogen.
5. Verwendung der multifunktionellen Vinylcyclopropan-Derivate gemäß Anspruch 1 oder 2 als Bestandteil eines Dentalmaterials.
6. Verwendung nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß die Vinylcyclopropan-Derivate in zumindest teilweise polymerisierter Form vorliegen.

35

40

45

50

55

60

65